

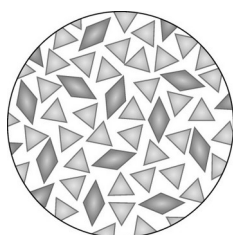
Stoffgemische

1 Es geht um Reinstoffe und Stoffgemische.

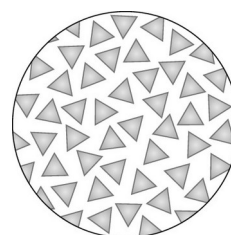
a Vergleiche die Zusammensetzung von Kräutersalz und Kochsalz. 2 P.

Kräutersalz besteht aus mehreren Stoffen, nämlich aus
Kochsalz
und verschiedenen Kräutern. Kochsalz besteht nur aus dem
einen
Stoff Kochsalz.

b Schreibe unter die Abbildungen, welche Stoffart hier zu sehen ist:
 2 P.



Sc
ho
bei
ng
rid



Stoffgemisch

Reinstoff

c Erkläre mithilfe der Abbildungen den Unterschied zwischen Reinstoffen und Stoffgemischen. 2 P.

Reinstoffe bestehen nur aus einer Stoffart. Stoffgemische
bestehen aus mindestens zwei Reinstoffen.

d Nenne zwei Reinstoffe und zwei Stoffgemische. 2 P.

Reinstoffe: Zucker, Kochsalz, Wasser
Stoffgemische: Müsli, Waschpulver, Apfelsaft, Kräutersalz,
Sand

e Erläutere an zwei konkreten Beispielen den Unterschied zwischen homogenen und heterogenen Gemischen. 4 P.

Homogene Gemische sehen einheitlich aus. Man kann die
einzelnen
Bestandteile nicht erkennen. Beispiel: Klarer Apfelsaft

NAME:

KLASSE:

DATUM:

Bei heterogenen Gemischen kann man unterschiedliche Bestand-
teile erkennen. Sie sehen also nicht einheitlich aus. Beispiel:
Müsli

NAME:

KLASSE:

DATUM:

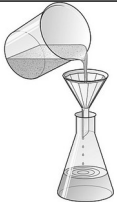



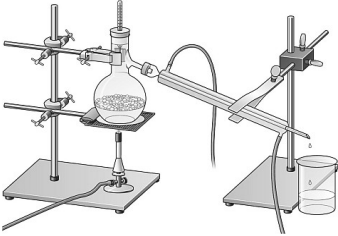
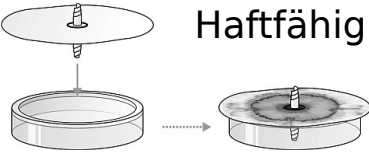
2 Ergänze die Tabelle zu den Stoffgemischen. 8 P.

Beispiel	Art des Gemischs	Bestandteile
Sprudelgetränk	Lösung	Gas (Kohlenstoffdioxid) in Wasser
Salzwasser	Lösung	Salz in Wasser
Luft	Gasgemisch	mehrere Gase
Sand-Wasser-Gemisch	Suspension	verschiedene Sandkörnchen in Wasser
Nebel	Nebel	Wassertröpfchen in Luft
Müsli	Feststoffgemisch (Gemeenge)	Haferflocken, Rosinen, Nüsse u. a.
Milch	Emulsion	Fett-Tröpfchen in Wasser
Rauch	Rauch	feste Teilchen in Gas

3 Erkläre, was man nutzt, wenn man Stoffgemische in Reinstoffe zerlegt.

Man nutzt die unterschiedlichen Stoffeigenschaften der Stoffe.

4 Trage die fehlenden Angaben in die Tabelle zu den Trennverfahren ein. 6 P.

Abbildung	Trennmethode / genutzte Stoffeigenschaft	Abbildung	Trennmethode / genutzte Stoffeigenschaft
	Filtrieren / Teilchengröße		Dekantieren / Dichte
	Eindampfen / Siedetemperatur		Adsorbieren / Haftfähigkeit
	Destillieren / Siede- temperatu r		Chromatografieren / Haftfähigkeit

NAME:

KLASSE:

DATUM:

--	--